

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) Numéro de publication:

0 406 112 A1

(12)

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt: 90401860.3

(51) Int. Cl.⁵: **C07D 205/04**

(22) Date de dépôt: 28.06.90

(30) Priorité: 29.06.89 FR 8908696

(43) Date de publication de la demande:
02.01.91 Bulletin 91/01(84) Etats contractants désignés:
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE(71) Demandeur: **LABORATORIOS DEL DR.
ESTEVE, S.A.**
Av. Mare de Deu de Montserrat, 221
E-08026 Barcelona(ES)

(72) Inventeur: Frigola-Constansa, Jordi

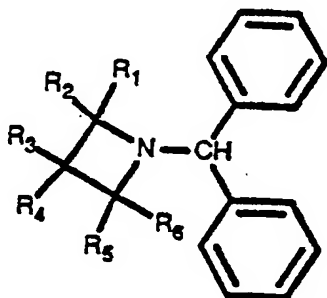
Av. Diagonal 299 at. 1a
E-08013 Barcelone(ES)
Inventeur: Colombo-Pinol, Augusto
Av. Chile, 36, 40 1a
E-08032 Barcelona(ES)

Inventeur: Pares-Corominas, Juan
Padilla 349, 30 3a
E-08025 Barcelona(ES)

(74) Mandataire: Ahner, Francis et al
CABINET REGIMBEAU, 26, avenue Kléber
F-75116 Paris(FR)

(54) Nouvelles azétidines, leur préparation et leur application comme intermédiaires pour la préparation de composés avec activité antimicrobienne.

(57) Nouvelles azétidines caractérisées en ce qu'elles répondent à la formule générale (I)



(I)

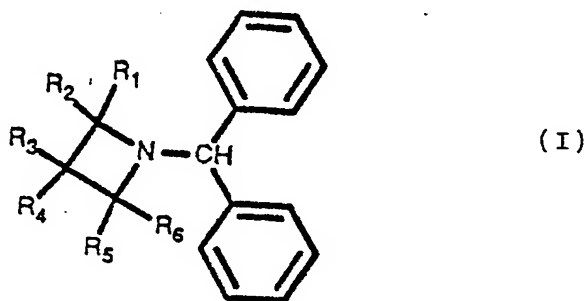
EP 0 406 112 A1

dans laquelle

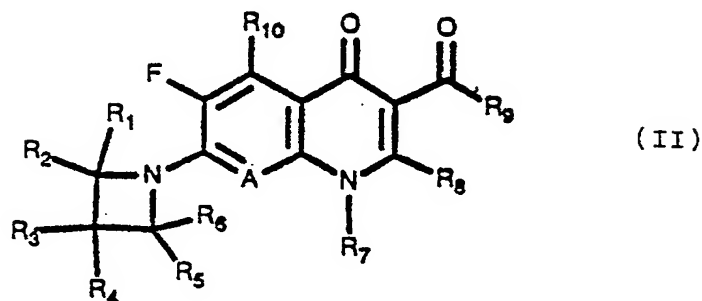
R₃ représente un radical amino, un radical alkylamino, un radical cycloalkylamino, un radical acylamino, un radical alkylacylamino, un radical aminométhyle, un radical alkylaminométhyle, un radical acylaminométhyle, ou un radical alkylacylaminométhyle, dans lesquels chaque fragment acyle peut être substitué par un ou plusieurs atomes d'halogène, en particulier de fluor ;

R₁, R₂, R₄, R₅ et R₆ représentent un atome d'hydrogène ou un radical alkyle inférieure, avec la condition que au moins un d'eux représente un radical alkyle inférieure, ainsi que leurs sels.

La présente invention concerne de nouveaux intermédiaires chimiques répondant à la formule générale I, leur procédé de préparation, ainsi que leur application pour la préparation de substances biologiquement actives.

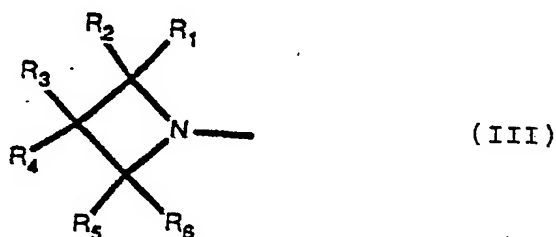


Les composés de formule générale II



ont été décrits dans le brevet européen EP 88/403352.3 et les brevets français FR 89/03459 et FR 89/05129. Quelques-uns de ces composés sont en train d'être développés à cause de leurs excellentes activités antimicro-biennes.

Il est important d'obtenir des intermédiaires simples et efficaces et des routes synthétiques pour les composés de formule général II qui contiennent le groupement 1-azetidiny (III)



On connaît dans la littérature scientifique quelques dérivés de formule générale (I) dans laquelle R₃ représente un radical amino, alkylamino, dialkylamino, aminométhyl ou alkylaminométhyl, mais il n'existe aucun exemple de composés de formule générale (I) dans laquelle R₃ a la signification mentionnée et l'un au moins des autres substituants représente simultanément un radical alkyl inférieur. Les composés de formule générale (I) amino substitués décrits dans la littérature scientifique jusqu'à présent se trouvent dans Chemical Abstracts, 108 (13) : 1120223q, 105(15) : 133737d, 104(23) : 207074g, 104(5) : 34013n, 101(9) : 72740t, 78(21) : 135969d, 83(1) : 9760u, 90(11) : 80717k et 78(3) : 15930n.

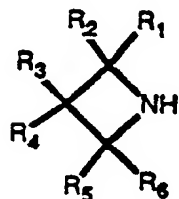
Nous avons maintenant découvert, selon la présente invention, que les composés de formule générale (I), dans laquelle R₃ représente un radical amino, un radical alkylamino, un radical dialkylamino, un radical cycloalkylamino, un radical acylamino, un radical alkylacylamino, un radical aminométhyle, un radical

alkylaminométhyle, un radical acylaminométhyle ou un radical alkylacylaminométhyle, dans lesquels chaque fragment acyle peut être substitué par un ou plusieurs atomes d'halogène, en particulier de fluor ;

R_1 , R_2 , R_4 , R_5 et R_6 représentent un atome d'hydrogène ou un radical alkyl inférieur, avec la condition que au moins un d'eux représente un radical alkyl inférieur, sont des composés nouveaux et utiles comme intermédiaires pour la préparation de composés thérapeutiquement actifs, tels que les quinolones, naphthyridines, pyridobenzoxazines, thiazetoquinolones, benzoquinolizines, benzothiazoloquinolones, pyridobenzothiazines, benzoxazoloquinolones, époxyméthanothiazoloquinolones et isothiazoloquinolones de formule générale (II).

Les nouvelles azétidines de formule générale (I) peuvent avoir, selon le nombre, la nature et la position relative des substituants, jusqu'à trois centres chiraux, chacun d'eux avec une configuration "R" ou "S".

Les composés de formule générale (I) dans laquelle R_1 , R_2 , R_3 , R_4 , R_5 et R_6 ont la signification mentionnée ci-dessus, sont des produits obtenus par substitution de R_3 lorsqu'il représente un bon "groupe partant" par un nucléophile adéquat. Cette substitution est très avantageuse, en ce qui concerne les rendements, à cause de la présence du groupement benzidryl comme groupement protecteur de l'azétidine en position 1. De surcroît, le groupement benzidryl est également très avantageux en ce qui concerne les rendements pour la déprotection qui conduit aux azétidines de formule générale (IV), nécessaires pour préparer les composés de formule générale (II) tel qu'il a été décrit dans les brevets EP 324298 ; EP 90/400684.8 et EP 90/401036.0



(IV)

Un autre avantage additionnel dans l'utilisation du radical benzidryl comme groupement protecteur dans les composés de formule générale (I), se trouve dans les cas où il existe des carbones chiraux, puisque lorsque l'on effectue les réactions de substitution mentionnées antérieurement, on observe une rétention de configuration qui évite ainsi la formation de mélanges de stéréoisomères. En outre, les composés de formule générale (I) sont très appropriés pour effectuer la résolution des mélanges racémiques moyennant l'utilisation d'enzymes ou d'acides organiques énantiomériquement purs.

La présente invention se rapporte aussi à la préparation des composés de formule générale (I). Les nouveaux dérivés objet de l'invention peuvent être préparés selon le schéma 1, qui conduit par tous les chemins aux intermédiaires de formule générale (XI) qui, par des réactions successives donnent lieu aux composés de formule générale (I). Dans les composés (V) à (XIII) du schéma 1, les radicaux R_1 , R_2 , R_4 , R_5 et R_6 ont la signification mentionnée ci-dessus, X représente un atome de chlore, un atome de brome, un radical hydroxyle, un radical acétyloxy, un radical méthylsulfonyloxy, un radical p-toluènesulfonyloxy, un radical p-nitrobenzoyloxy, un radical 2-naphtalènesulfonyloxy, un radical tert-butylidiphénylsilyloxy ou un radical tert-butylidiméthylsilyloxy, Y représente un atome de chlore ou un atome de brome, et Z représente un radical méthylsulfonyloxy, un radical p-toluènesulfonyloxy ou un radical cyano.

Selon un de ses aspects, la présente invention a pour objet la préparation des composés de formule générale (I) selon le schéma 1 :

Schéma 1

5

10

15

20

25

30

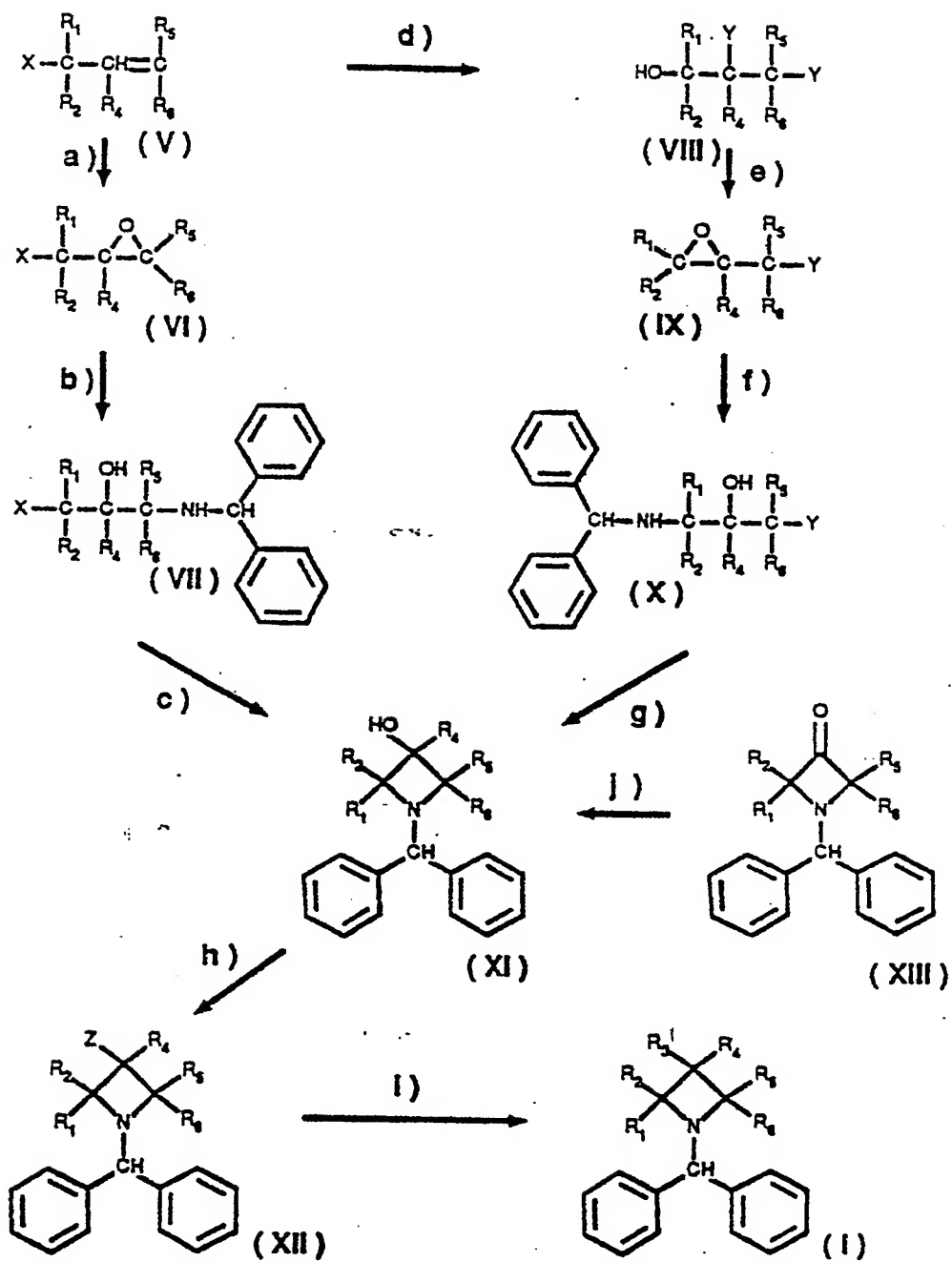
35

40

45

50

55



Synthèse des époxydes (VI) ou (IX)

5

a) Par réaction d'un composé de formule générale (V) avec un agent oxydant tel que l'acide peracétique, l'acide *m*-chlorperbenzoïque, la N-bromosuccinimide ou le *tert*-butylhydroperoxyde, on obtient l'époxyde de formule générale (IV).

Lorsque l'on utilise le N-bromosuccinimide comme agent oxydant, on effectue la réaction dans l'eau suivant une méthode préalablement décrite (A.H. Yavronian, R.A. Sanchez, J.K. Pollard et E.K. Metzner, *Synthesis*, 1981, 791). Dans le cas où l'on effectue une époxydation asymétrique, le réactif préféré est le *tert*-butylhydroperoxyde en présence d'isopropoxyde de titane et de tartrate de diéthyle, et pour la résolution cinétique, on peut utiliser le tartrate d'isopropyle, le tartrate de dicyclohexyle ou le tartrate de dicyclododécyle tel qu'il a été décrit préalablement (Y. Gao, M. Hanson, J.M. Klunder, S.Y. Ko, H. Masamune et K.B. Sharpless, *J. Am. chem. Soc.*, 1987, 109, 5765).

d,e) Par addition de brome ou de chlore aux composés de formule générale (V) dans lesquels X représente OH, et traitement ultérieur avec une base telle que l'hydroxyde de potassium, on obtient les époxydes de formule générale (IX), tel qu'il a été décrit antérieurement pour quelques composés (C.F. Hiskey, H.L. Slates et N.L. Wendler, *J. Org. Chem.*, 1956, 21, 429; R.H. Higgins et N.H. Cromwell, *J. Heterocyclic Chem.*, 1971, 8, 1059). La réaction s'effectue sans procéder à l'isolement des composés intermédiaires de formule générale (VII).

Synthèse des azétidinols (XI)

25

b,c) ou f,g) Les composés de formule générale (XI) se synthétisent à partir des composés de formule générale (VI) ou (IX) par réaction avec de la diphénylméthylamine sans isoler les produits intermédiaires (VII) ou (X) respectivement.

On effectue la réaction au sein d'un solvant polaire tel que le méthanol ou l'éthanol, pendant un temps compris entre deux jours et dix jours. La température appropriée pour effectuer l'ouverture de l'époxyde oscille entre 0°C et 30°C et la température appropriée pour la cyclation oscille entre 20°C et la température d'ébullition du solvant utilisé.

j) Les cétones de formule générale (XIII) par traitement avec de l'alkyllithium (R_4Li) ou des halogénures d'alkylmagnésium (R_4MgX) donnent lieu aux correspondants 3-alkyl-3-azétidinols de formule générale (XI) tel qu'il a été préalablement décrit (S.S. Chatterjee et A. Shoeb, *Synthesis*, 1973, 153).

Synthèse des azétidines de formule générale (XII)

40

h1) Les composés de formule générale (XII) dans lesquels Z représente un radical méthylsulfonyloxy ou un radical *p*-toluènesulfonyloxy, se synthétisent par réaction des composés de formule générale (XI) avec du chlorure de l'acide méthansulfonique ou du chlorure de l'acide *p*-toluènesulfonique, respectivement. La réaction s'effectue de préférence dans des solvants chlorés, tels que le chlorure de méthylène ou le chloroforme, d'amines tertiaires, telles que la pyridine ou la triéthylamine, ou bien des mélanges de ces solvants. La réaction s'effectue à des températures comprises entre -30°C et 40°C pendant des temps compris entre 1 heure et 24 heures.

h2) Les composés de formule générale (XII) dans lesquels Z représente un radical cyano, se synthétisent par réaction des composés de formule générale (XI) dans lesquels Z représente un radical méthylsulfonyloxy ou un radical *p*-toluènesulfonyloxy avec du cyanure de sodium. La réaction s'effectue en utilisant un solvant approprié tel que la diméthylformamide ou le diméthylsulfoxyde. On maintient sous agitation pendant un temps compris entre 3 et 8 heures, à une température qui oscille entre 50°C et 100°C.

Synthèse des azétidines de formule générale (I)

55

ii) Les composés de formule générale (I) dans lesquels R_3 représente un radical amino, un radical alkylamino, un radical dialkylamino ou un radical cycloalkylamino, s'obtiennent par réaction d'un composé

de formule générale (XII) dans lequel Z représente un radical méthylsulfonyloxy ou p-toluènesulfonyloxy avec de l'ammoniaque, une alkylamine, une dialkylamine ou une cycloalkylamine respectivement. La réaction s'effectue dans un solvant approprié, à des températures comprises entre 40 °C et 120 °C pendant des temps compris entre 1 heure et 48 heures, tant sous pression atmosphérique que dans un récipient fermé. Les solvants appropriés sont l'eau, les solvants dipolaires aprotiques tels que la diméthylformamide ou le diméthylsulfoxyde. Les alcools tels que l'éthanol ou l'isopropanol, les éthers tels que le tétrahydrofurane ou le dioxane, ou bien un mélange de deux des solvants indiqués.

i2) Les composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical aminométhyl s'obtiennent par réduction d'un composé de formule générale (XII) dans lequel Z représente un radical cyano. Cette réduction s'effectue de préférence avec le concours d'un hydrure métallique tel que l'hydrure d'aluminium et de lithium dans un éther tel que le diéthyléther ou le tétrahydrofurane. La température se maintient entre 25 et 40 °C pendant l'addition du nitrile et postérieurement on agite pendant un temps compris entre 12 et 24 heures à température ambiante (25 °C).

i3) Les composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical acylamino, un radical alkylacylamino ou un radical acylaminométhyl, s'obtiennent par réaction des composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical amino, un radical alkylamino ou un radical aminométhyl respectivement, avec un chlorure d'acide carboxylique ou avec un anhydride d'acide carboxylique. Cette réaction s'effectue de préférence dans un hydrocarbure aromatique tel que le benzène ou le toluène, d'un composé chloré tel que le chlorure de méthylène ou le chloroforme, ou bien des mélanges de ces solvants. De plus, la présence d'une base inorganique telle que le carbonate de sodium ou organique telle que la pyridine ou la triéthylamine, est souhaitable. Les températures appropriées oscillent entre 0 °C et 30 °C pendant un temps compris entre 1 heure et 4 heures.

i4) Les composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical alkylacylaminométhyl s'obtiennent par alkylation des composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical acylaminométhyl, en utilisant comme agent alkylant un halogénure d'alkyle. La réaction s'effectue suivant un procédé analogue à celui décrit pour l'alkylation d'autres trifluoroacétylamides (P.A. Harland, P. Hodge, W. Maughan et E. Wildsmith, *Synthesis*, 1984 ; 941).

i5) Les composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical alkylaminométhyl s'obtiennent par hydrolyse des composés de formule générale (I) dans lesquels R₃ représente un radical alkylacylaminométhyl. Cette hydrolyse s'effectue en milieu basique, de préférence avec le concours d'une base alcaline telle que l'hydroxyde de sodium ou l'hydroxyde de potassium, à des températures comprises entre 40 °C et 100 °C.

Les composés de formule générale (I), objet de la présente invention, présentent l'avantage d'être très stables et facilement transformables en les azétidines de formule générale (IV), qui sont les composés nécessaires pour synthétiser les composés avec activité antimicrobienne de formule générale (II).

La réaction qui permet la transformation des composés de formule générale (I) en les composés de formule générale (IV), consiste en une hydrogénolyse en utilisant un catalyseur de palladium, de préférence l'hydroxyde de palladium. La réaction s'effectue dans le sein d'un alcool tel que le méthanol ou l'éthanol à une pression d'hydrogène comprise entre 1,1 atm. et 20 atm. et les températures appropriées oscillent entre 20 °C et 70 °C.

Dans les exemples suivants, on indiquera la préparation des nouveaux dérivés selon l'invention. Les exemples ci-après, donnés à simple titre d'illustration, ne doivent cependant en aucune façon limiter l'étendue de l'invention.

Exemple 1 - Préparation de 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine.

a) 1-chloro-2,3-époxy-2-méthylpropane. -

On ajoute 534 g (3,0 moles) de N-bromosuccinimide à une suspension de 294 ml (3,0 moles) de chlorure de méthallyle dans 1,5 l d'eau sous agitation vigoureuse et à température ambiante. On agite le mélange pendant 16 heures, on refroidit à 10 °C, et on ajoute de l'hydroxyde de sodium aqueux à 50% (3 moles) à une vitesse telle que la température se maintienne à environ 25 °C. On maintient l'agitation pendant 2 heures, on sépare la phase organique inférieure, on sèche avec du sulfate de magnésium (20 g), on évapore et on obtient 266 g (84%) de produit brut. L'extraction de la phase aqueuse avec du chloroforme (250 ml) donne 50 g (12%) additionnels. Le produit peut être utilisé directement pour le stade suivant, mais il est préférable de distiller pour éliminer les dernières traces de succinimide (point d'ébullition

65° C/40 torr).

Données spectroscopiques :

¹H-RMN,δ, (CDCl₃): 1,47 (s,3H) ; 2,72 (d,J = 5,0 Hz, 1H) ; 2,79 (d,J = 5,0 Hz, 1H) ; 3,52 (s,2H).

5

b,c) 1-diphénylméthyl-3-hydroxy-3-méthylazétidine .-

On ajoute 12,5 g (117,3 mmoles) de 1-chloro-2,3-époxy-2-méthylpropane à une solution de 21,5 g (117,3 mmoles) de diphénylméthylamine dissous dans 50 ml de méthanol, on laisse 3 jours à température ambiante et postérieurement 3 jours à reflux. On évapore le méthanol sous pression réduite, on lave le solide résultant avec de l'acétone, on filtre et on obtient 28,8 g (85%) de chlorhydrate de 1-diphénylméthyl-3-hydroxy-3-méthylazétidine de point de fusion 187-197° C.

Données spectroscopiques :

¹H-RMN,δ, (DMSO-d₆): 1,49 (m,3H) ; 3,95 (m,4H) ; 6,06 (m,2H) ; 7,1-7,9 (m,10H) ; 12,2-12,7 (é,1H)

15 IR (BrK) : 3322, 2587, 1455, 1242, 704 cm⁻¹

La base se libère par extraction avec du chloroforme dans une solution d'hydroxyde de sodium à 10% et on obtient le 1-diphénylméthyl-3-hydroxy-3-méthylazétidine avec un rendement de 98%.

Données spectroscopiques :

¹H-RMN,δ, (CDCl₃): 1,66 (s,3H) ; 3,10 (d,J = 8 Hz, 2H) ; 3,33 (d,J = 8 Hz, 2H) ; 4,50 (s,1H) ; 7,1-7,7 (m,10H).

20

j) 1-diphénylméthyl-3-hydroxy-3-méthylazétidine .-

On ajoute goutte à goutte 1,41 g de méthyllithium (64 mmoles) dans 140 ml d'éther anhydre à une solution de 3,05 g (12,8 mmoles) de 1-diphénylméthyl-3-azétidinone dans 61 ml d'éther anhydre, refroidie à 0° C et on maintient la réaction pendant 2 heures à 0° C. On ajoute ensuite de l'eau goutte à goutte. On lave la phase organique avec de l'eau, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre et on évapore à sec. On dissout le solide résultant dans du méthanol, on ajoute du méthanol saturé d'acide chlorhydrique et on évapore à sec. On lave le solide résultant avec de l'acétone, on filtre et on obtient 3,12 g (84%) de chlorhydrate de 1-diphénylméthyl-3-hydroxy-3-méthylazétidine de point de fusion 187-197° C.

30

h) 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-méthylsulfonyloxazétidine .

On ajoute 5,3 g (46,8 mmoles) de chlorure de méthansulfonyle goutte à goutte à une solution de 7,9 g (31,2 mmoles) de 1-diphénylméthyl-3-hydroxy-3-méthylazétidine dans 70 ml de pyridine refroidie à -20° C. On maintient la température à -20° C pendant une heure et on laisse à 4° C pendant 12 heures. On verse ensuite sur un mélange eau/glace, on filtre le précipité formé et on le lave avec de l'eau. On dissout le solide dans du chlorure de méthylène, on décante l'eau restante, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre et on évapore le solvant sous pression réduite. On recristallise le solide obtenu avec un mélange de chlorure de méthylène/heptane et on obtient 7,2 g (70%) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-méthylsulfonyloxazétidine de point de fusion 113-115° C.

40

Données spectroscopiques :

¹H-RMN,δ, (CDCl₃): 1,90 (s,3H) ; 3,00 (s,3H) ; 3,32 (s,4H) ; 4,43 (s,1H) ; 7,1-7,7 (m,10H)

45 IR (BrK) : 1337, 1165, 941 703 cm⁻¹

i) 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine .-

On dissout 14,4 g (43,4 mmoles) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-méthylsulfonyloxazétidine dans 100 ml d'une solution de dioxanne saturée d'ammoniac, et on agite à 75-80° C pendant 20 heures. On évapore à sec, on ajoute de l'eau, on acidifie avec de l'acide acétique, on extrait avec du dichlorométhane, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre, on évapore le solvant et on obtient 8,0 g (73%) de 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine de point de fusion 84-6° C.

55

Données spectroscopiques :

¹H-RMN,δ, (CDCl₃) : 1,38 (s,3H) ; 1,73 (s,2H) ; 2,71 (d,2H,J = 8 Hz) ; 3,10 (d,2H,J = 8 Hz) ; 4,28 (s,1H) ; 7,0-7,5 (m,10H).

IR : (BrK) : 3400, 1450, 1247, 626 cm⁻¹

On dissout 7,75 g (31 mmoles) de 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine dans 80 ml de méthanol et on les traite avec de l'éther diéthylique saturé d'acide chlorhydrique jusqu'à pH 5-6.

On évapore à sec de façon exhaustive pour éliminer l'excès d'acide, et on obtient 10,0 g (100%) de dichlorhydrate de 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine de point de fusion 128-130 °C.

5 Données spectroscopiques :

¹H-RMN, δ, (DMSO) : 1,70 (s, 3H); 3,96 (m, 2H); 4,36 (m, 2H); 6,63 (m, 1H); 7,38-7,69 (m, 10H); 9,05 (é, 3H); 13,17 (é, 1H).

IR : (BrK) : 3400-2300, 1601, 830 cm⁻¹

10

Exemple 2 - Préparation de trans -3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine

d,e) tréo-3-bromo-1,2-époxybutane .

15

On ajoute du Br₂ goutte à goutte jusqu'à ce que la solution prenne une légère coloration (Br₂ théorique : 45,4 g, 0,284 mole), à une solution de 20,4 g (0,284 mole) de trans -2-butène-1-ol dans 60 ml de chloroforme. On ajoute alors quelques gouttes d'alcool crotilique jusqu'à ce que la solution devienne à nouveau transparente. On maintient 15 minutes à température ambiante, on évapore le solvant et on obtient un résidu liquide obscur. On dissout ce 2,3-dibromo-1-butanol cru dans 140 ml d'éther éthylique et à la solution résultante on ajoute 16 g (0,284 mole) d'hydroxyde de potassium dans 170 ml d'eau. On agite pendant 2 heures à température ambiante, on sépare les deux couches et on lave la couche organique avec de l'eau. On évapore le solvant, on distille sous vide, et on obtient 24 g (56%) de tréo -3-bromo-1,2-époxybutane de point d'ébullition 55-60 °C à 25 mm de Hg.

25 Données spectroscopiques :

¹H-RMN, δ, (CDCl₃) : 1,68 (d, 3H, J = 7 Hz) ; 2,69 (dd, 1H, J = 5 Hz, J = 2,5 Hz) ; 2,88 (dd, 1H, J = 5 Hz, J = 4 Hz) ; 3,18 (ddd, 1H, J = 7 Hz, J = 4 Hz, J = 2,5 Hz) ; 3,86 (q, 1H, J = 7 Hz).

30 f,g) trans-1-diphénylméthyl-3-hydroxy-2-méthylazétidine .

On maintient sous agitation pendant 80 heures à température ambiante et 72 heures à reflux une solution de tréo -3-bromo-1,2-époxybutane (9,8 g, 64,90 mmoles) et d'aminodiphénylméthane (11,8 g, 64,5 mmoles) dans 70 ml de méthanol. On évapore à sec et on traite le résidu visqueux avec de l'éther et de l'eau. On alcalinise la couche aqueuse avec du carbonate de potassium, on extrait avec de l'éther éthylique et on obtient 9,4 g (61%) de trans -1-diphénylméthyl-3-hydroxy-2-méthylazétidine.

Données spectroscopiques :

¹H-RMN, δ, (CDCl₃) : 0,75 (d, J = 6 Hz) ; 2,40 (é, 1H) ; 2,56 (t, 1H, J = 6 Hz) ; 3,02 (q, 1H, J = 6 Hz) ; 3,64 (t, 1H, J = 6 Hz) ; 3,87 (quint, 1H, J = 6 Hz) ; 4,34 (s, 1H) ; 7,27 (m, 10H).

40 IR (film) : 3400, 1450, 1156, 749; 702 cm⁻¹.

On traite jusqu'à pH 5-6 un échantillon de trans -1-diphénylméthyl-3-hydroxy-2-méthylazétidine dissous dans le méthanol avec de l'éther diéthylique saturé d'acide chlorhydrique. On évapore à sec de façon exhaustive pour éliminer l'excès d'acide et on obtient le chlorhydrate de trans -1-diphénylméthyl-3-hydroxy-2-méthylazétidine de point de fusion 100-103 °C.

45

h) trans-1-diphénylméthyl-2-méthyl-3-méthylsulfonyloxyazétidine .-

On ajoute 50 g (0,495 mole) de triéthylamine à une solution de 77,33 g (0,329 mole) de trans -1-diphénylméthyl-3-hydroxy-2-méthylazétidine dans 600 ml de dichlorométhane et on refroidit à 0 °C. On maintient la température, on additionne goutte à goutte une solution de 50 g (0,437 mole) de chlorure de mésyle et on laisse 24 heures à température ambiante. On lave 2 fois avec de l'eau (300 ml) la solution résultante, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre, on évapore et on obtient une huile qui, cristallisée avec de l'éther de pétrole, donne 104,6 g (96%) de trans -1-diphénylméthyl-2-méthyl-3-méthylsulfonyloxyazétidine de point de fusion 68-71 °C.

55 Données spectroscopiques :

¹H-RMN, δ, (CDCl₃) : 0,63 (d, 3H, J = 7 Hz) ; 2,85 (t, 1H, J = 6 Hz) ; 2,96 (s, 3H) ; 3,62 (t, 2H, J = 6 Hz) ; 4,39 (s, 1H) ; 4,55 (quint, 1H, J = 6 Hz) ; 7,23 (m, 10H).

IR (BrK) : 1361, 1339, 1178, 1152, 708 cm^{-1} .

i) trans-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine .-

5

On dissout 31 g (93,65 mmoles) de trans -1-diphénylméthyl-2-méthyl-3-méthylsulfonyloxazétidine dans un mélange de 150 ml d'isopropanol et de 100 ml d'ammoniaque aqueux à 30%. On chauffe à 70 °C pendant 2-3 heures la solution résultante tout en monitorisant la réaction par chromatographie sur couche mince. On évapore jusqu'à élimination totale de l'isopropanol (environ 1/3 du volume) et on extrait avec de l'éther éthylique et de l'eau. On alcalinise la couche aqueuse, on extrait avec du dichlorométhane et on obtient 10 g de la diamine désirée. On acidifie avec de l'acide acétique dilué (5%) la couche étherée de la première extraction puis on alcalinise la couche acide avec de l'hydroxyde de sodium, on extrait avec du dichlorométhane et on obtient 6,3 g de diamine, ce qui fait un total obtenu de 16,3 g (70%) de trans-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine de point de fusion 68-69 °C.

15

Données spectroscopiques :

$^1\text{H-RMN}, \delta$, (CDCl_3) : 0,64 (d,3H,J=7 Hz); 2,20 (q,1H,J=7 Hz); 2,63 (t,1H,J=7 Hz); 2,90 (quint.,1H,J=7 Hz); 3,50 (t,1H,J=7 Hz); 4,20 (s,1H); 7,20 (m,10H).

IR (BrK) : 3270, 1450, 702 cm^{-1} .

20

On dissout 10,40 g (41,27 mmoles) de trans -3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine dans 100 ml de méthanol et on les traite avec de l'éther éthylique saturé d'acide chlorhydrique jusqu'à pH 5-6. On sèche ensuite à sec de façon exhaustive pour éliminer l'excès d'acide et on obtient 13,3 g (100%) de dichlorhydrate de trans -3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine de point de fusion 150-3 °C.

25

Exemple 3 .- Préparation de 1-diphénylméthyl-3-éthylaminométhyl-3-méthylazétidine

h) 3-cyano-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine

30

On ajoute 33,1 g (100 mmoles) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-méthylsulfonyloxazétidine à une suspension de cyanure de sodium (11 g, 225 mmoles) dans la diméthylformamide (90 ml) et on agite à 65-70 °C pendant 6 heures. On refroidit, on verse sur un mélange eau/glace, on filtre, on lave avec de l'eau, on sèche à 50 °C et on obtient 21,75 g (83%) de 3-cyano-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine de point de fusion 86-88 °C.

35

Données spectroscopiques :

$^1\text{H-RMN}, \delta$, (CDCl_3) : 1,60 (s,3H); 3,00 (d,2H,J=7,5 Hz); 3,37 (d,2H,J=7,5 Hz); 4,30 (s,1H); 7,15 (m,10H)

IR (BrK) : 2843, 1492, 1452, 745, 706 cm^{-1} .

40

i2) 3-aminométhyl-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine

On met en suspension 6,1 g (161 mmoles) de tétrahydrure d'aluminium et de lithium dans 250 ml de tétrahydrofurane et on ajoute goutte à goutte pendant 1 heure une solution de 21,1 g (80,5 mmoles) de 3-cyano-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine dans 150 ml de tétrahydrofurane. On maintient la température pendant l'addition entre 30 et 35 °C et ensuite on agite pendant 12 heures à température ambiante. On détruit l'excès d'hydruure d'aluminium et de lithium avec de l'éthanol, on filtre la fraction minérale insoluble, on élimine le tétrahydrofurane, on redissout avec du chloroforme, on lave à l'eau, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre, on évapore à sec et on obtient 16,1 g (75%) de 3-aminométhyl-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine de point de fusion 46-8 °C.

50

Données spectroscopiques :

$^1\text{H-RMN}, \delta$, (CDCl_3) : 1,1 (s,3H); 1,3 (é,2H); 2,7-3,0 (m,6H); 4,34 (s,1H); 7,2 (m,10H).

IR (BrK) : 1452, 744, 704 cm^{-1} .

55

i3) 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-trifluoroacétylaminométhylazétidine

On ajoute goutte à goutte une solution de 14,8 g (69 mmoles) d'anhydride trifluoroacétique dans 50 ml de chloroforme à une solution de 14,72 g (55,25 mmoles) de 3-aminométhyl-1-diphénylméthyl-3-méthylaz-

étidine dans 100 ml de chloroforme. On maintient la température à 20 ° C pendant l'addition et puis on agite pendant deux heures à 25 ° C. On lave avec de l'eau, avec une solution de bicarbonate de sodium à 10% puis à nouveau avec de l'eau, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre, on évapore et on obtient 16,0 g (80%) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-trifluoroacétylaminométhylazétidine de point de fusion 127-8 ° C.

5 Données spectroscopiques :

¹H-RMN, δ, (CDCl₃): 1,06 (s,3H); 2,85 (d,2H); 3,06 (d,2H); 3,26 (d,2H); 4,30 (s,1H); 7,20 (m,10H); 9,30 (é,1H)
IR (BrK): 2297, 1727, 1175, 1148 cm⁻¹.

10 14) 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-[(N-éthyl)-trifluoroacétylaminométhyl]-azétidine

On ajoute 0,16 g (3,6 mmoles) d'hydruure de sodium à 55% à une solution de 1,3 g (3,6 mmoles) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-trifluoroacétylaminométhylazétidine dans 40 ml de dioxanne et 10 ml de diméthylformamide, et on agite pendant 2 heures à 60-70 ° C. On refroidit la solution à température ambiante, on additionne 0,73 g (4,6 mmoles) d'iodure d'éthyle, on agite 4 heures à 70 ° C, on évapore à sec, on dissout le résidu avec du chloroforme, on lave avec de l'eau, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre, on évapore et on obtient 1,1 g (79%) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-[(N-éthyl)-trifluoroacétylaminométhyl]-azétidine. On dissout ce composé dans l'éthanol et on ajoute de l'éther éthylique saturé d'acide chlorhydrique. On laisse cristalliser, on filtre et on obtient le chlorhydrate de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-[(N-éthyl)-trifluoroacétylaminométhyl]-azétidine de point de fusion 191-4 ° C.

Données spectroscopiques :

¹H-RMN, δ, (DMSO-d₆): 1,15 (m,3H); 1,36 (s,3H); 3,37 (s,2H); 3,72 (m,3H); 4,0 (m,4H); 6,0 (d,1H); 7,6 (m,10H)

IR (BrK) : 1686, 1214, 1149 cm⁻¹.

25

i5) 1-diphénylméthyl-3-éthylaminométhyl-3-méthylazétidine

On agite pendant une heure à 70 ° C 3,9 g (10 mmoles) de 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-[(N-éthyl)-trifluoroacétylaminométhyl]-azétidine dans 20 ml d'hydroxyde de sodium à 5% et 20 ml d'éthanol. On refroidit la solution, on porte à pH 8 avec de l'acide chlorhydrique, on acidifie avec de l'acide acétique, on évapore, on extrait avec du chloroforme, on sèche avec du sulfate de sodium anhydre, on évapore le solvant et on obtient 2,5 g (85%) de 1-diphénylméthyl-3-éthylaminométhyl-3-méthylazétidine.

Données spectroscopiques :

35 ¹H-RMN, δ, (CDCl₃): 1,05 (t,3H); 1,20 (s,3H); 2,4-3,1 (m,9H); 4,31 (s,1H); 7,0-7,6 (m,10H)

IR (film): 2962, 2922, 1452, 753, 743, 703 cm⁻¹.

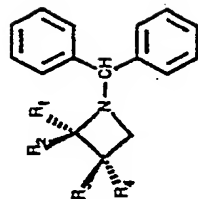
La synthèse des exemples 4 à 17 s'effectue en suivant la méthode des exemples antérieurs. Les données de point de fusion et de spectroscopie infrarouge des exemples 1 à 17 sont présentés dans le tableau 1 et les valeurs correspondantes à la résonance magnétique nucléaire de proton sont présentés dans le tableau 2. Selon un protocole similaire à celui décrit précédemment, on obtient également à titre de composés selon l'invention les dérivés :

- cis -3-amino-1-diphénylméthyl-2-éthylazétidine ;
- 3-amino-2,2-diméthyl-1-diphénylméthylazétidine ;
- (2 R , 3 R)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- 45 - (2 S , 3 S)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- (2 R , 3 S)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- (2 S , 3 R)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine.

50

55

TABLEAU 1



Exem- ple	R ₁	R ₂	R ₃	R ₄	Isomère	Base Sel	P.f. (°C)	IR (KBr), cm ⁻¹	[α] _D c=0,3 (CHCl ₃) Base
1	H	H	-NH ₂	CH ₃	-	Base	84-86	3400, 1450, 1247, 626	-
1	H	H	-NH ₂	CH ₃	-	2HCl	120-130	3400-2300, 1601, 830	-
2	CH ₃	H	-NH ₂	H	trans	Base	68-69	3270, 1450, 702	-
2	CH ₃	H	-NH ₂	H	trans	2HCl	150-153	3400-2300, 1453, 704	-
3	H	H	-CH ₂ NHCH ₂ CH ₃	CH ₃	-	Base	(Huile)	2962, 2922, 1452, 753, 743, 703	-
4	H	H	-CH ₂ N(Et)COCF ₃	CH ₃	-	HCl	191-194	1686, 1214, 1149	-
5	H	H	-CH ₂ NHCOCF ₃	CH ₃	-	Base	127-128	2297, 1727, 1175, 1148	-
6	H	H	-CH ₂ NH ₂	CH ₃	-	Base	46-48	1452, 744, 704	-
7	H	H	-NHCH ₃	CH ₃	-	Base	62-63	3293, 2820, 1450, 705	-
8	H	H	-N(CH ₃) ₂	CH ₃	-	Base	53-54	2824, 1235, 706	-
8	H	H	-N(CH ₃) ₂	CH ₃	-	2HCl	190-192	2361, 1453, 1422, 756, 706	-
9	CH ₃	H	-NHCH ₃	H	trans	Base	93-95	1960, 2920, 1470, 705	-
10	CH ₃	H	-N(CH ₃) ₂	H	trans	2HCl	149-152	3600-3100, 1457, 752, 706	-
11	CH ₃	H	-CH ₂ NH ₂	H	trans	Base	84-87	3402, 2870, 1453, 704	-
12	CH ₃	H	-CH ₂ NHCOCF ₃	H	trans	Base	122-125	3292, 1705, 1180, 703	-
13	CH ₃	H	-CH ₂ N(Et)COCF ₃	H	trans	HCl	95-101	1689, 1456, 1187, 705	-
14	H	CH ₃	-NH ₂	H	cis	2HCl	135-138	3350, 1492, 1451, 704	-
15	CH ₃	H	-NH ₂	CH ₃	i-3-amino- trans-2-	2HCl	172-174	3500-2200, 1457, 1390, 753, 704	-
16	H	H	-NHCOCF ₃	CH ₃	-	HCl	(Huile)	3300, 1784, 1700, 1162, 704(film)	-
17	H	H	-CH ₂ NHCOCH ₃	CH ₃	-	Base	(Huile)	3300, 1656, 1556, 788, 704(film)	-

TABLEAU 1
(Suite)

Exem- ple	R ₁	R ₂	R ₃	R ₄	Isomère	Base Sel	P.f. (°C)	IR (KBr), cm ⁻¹	[α] _D c=0,3 (CHCl ₃) Base
18	H	CH ₃ CH ₂	-NH ₂	H	cis	Base	P.cb. 200-235 (0,65 torr)	3380, 3312, 1600, 1492, 1451(film)	-
18	H	CH ₃ CH ₂	-NH ₂	H	cis	2HCl	123-125	3412, 2931, 1450, 750, 700	-
19	CH ₃	CH ₃	-NH ₂	H	-	Base	103-106	3368, 3000, 1587, 1493, 1450	-
19	CH ₃	CH ₃	-NH ₂	H	-	2HCl	150-152	3412, 2943, 1450, 1122, 743, 700	-
20	H	CH ₃	-NH ₂	H	2R, 3R	2HCl	128-130	3348, 1492, 1450, 703	-
21	CH ₃	H	H	-NH ₂	2S, 3S	2HCl	130-132	3348, 1492, 1450, 703	+74,0
22	H	CH ₃	H	-NH ₂	2R, 3R	2HCl	151-153	3400-2300, 1453, 704	-73,3
23	CH ₃	H	-NH ₂	H	2S, 3R	2HCl	152-153	3400-2300, 1453, 704	+112,3 -110,3

TABLEAU 2

Exemple	$^1\text{H-RMN}, \delta, (\text{CDCl}_3) \text{ ou } (\text{DMSO}-D_6)^*$
1	1,38 (s,3H); 1,73 (s,2H); 2,71 (d,2H,J=8 Hz); 3,10 (d,2H,J=8 Hz); 4,28 (s,1H); 7,0-7,5 (m,10 H)
1.2 HCl	*1,70 (s,3H); 3,96 (m,2H); 6,63 (m,1H); 7,38-7,69 (m,10H); 9,05 (s,3H); 13,17 (s,1H)
2	0,64 (d,3H,J=7Hz); 2,20 (q,1H,J=7Hz); 2,63 (t,1H,J=7Hz); 2,90 (quint., 1H,J=7Hz); 3,50 (t,1,J=7Hz); 4,20 (s,1H); 7,20 (m,10H)
3	1,05 (t,3H); 1,20 (s,3H); 2,4-3,1 (m,9H); 4,31 (s,1H); 7,0-7,6 (m,10H)
4.HCl	*1,15 (m,3H); 1,36 (s,3H); 3,37 (s,2H); 3,72 (m,3H); 4,0 (m,4H); 6,0 (d,1H); 7,6 (m,10)
5	1,06 (s,3H); 2,85 (d,2H); 3,06 (d,2H); 3,26 (d,2H); 4,30 (s,1H); 7,20 (m,10H); 9,3 (s,1H)
6	1,1 (s,3H); 1,30 (s,2H); 2,7-3,0 (m,6H); 4,34 (s,1H); 7,2 (m,10H)
7	1,3 (s,1H); 1,4 (s,3H); 2,2 (s,3H); 2,60 (d,2H); 3,0 (d,2H); 4,2 (s,1H); 7,25 (m,10H)
8	1,28 (s,3H); 2,07 (s,6H); 2,88 (d,2H,J=7Hz); 3,05 (d,2H,J=7Hz); 4,43 (s,1H); 7,30 (m,10H)
9	0,8 (d,3H,J=6Hz); 1,2 (s,1H); 2,28 (s,3H); 2,29 (m,1H); 2,85 (m,2H); 3,5 (m,1H); 4,25 (s,1H); 7,25 (m,10H)

TABLEAU 2

(Suite)

Exemple	$^1\text{H-RMN}, \delta, (\text{CDCl}_3)$
10	0,75 (d, 3H, J=6Hz); 2,05 (s, 6H); 2,35 (q, 1H, J=6,5Hz); 2,6 (t, 1H, J=6,5Hz); 3,15 (quint., 1H, J=6,5Hz); 3,5 (t, 1H, J=6,5z); 4,4 (s, 1H); 7,3 (m, 10H)
11	0,75 (d, 3H); 1,36 (s, 2H); 2,10 (sext., 1H); 2,42 (t, 1H); 2,71 (d, 2H); 2,97 (quint., 1H); 3,45 (t, 1H); 4,3 (s, 1H); 7,3 (m, 10H)
12	0,85 (d, 3H); 2,25 (sext., 1H); 2,55 (t, 1H); 3,16 (quint., 1H); 3,50 (m, 3H); 4,41 (s, 1H); 6,98 (s, 1H); 7,33 (m, 10H)
13.HCl	1,0 (m, 5H); 2,8 (m, 1H); 3,2 (q, 2H); 3,6 (d, 2H); 3,95 (m, 1H); 4,5 (m, 1H); 5,65 (d, 1H); 7,21-7,75 (m, 10H); 12,17 (s, 1H)
14	0,63 (d, 3H, J=6Hz); 1,64 (s, 2H); 3,09 (m, 2H); 3,35 (m, 2H); 4,34 (s, 1H); 7,27 (m, 10H)
15	0,53 (d, 3H, J=6,5Hz); 1,26 (s, 3H); 1,51 (s, 2H); 2,41 (d, 1H, J=7Hz); 2,84 (q, 1H, J=7Hz); 3,25 (d, 1H, J=7Hz); 4,27 (s, 1H); 7,26 (m, 10H)
16	1,56 (s, 3H); 3,18 (s, 4H); 4,38 (s, 1H); 7,25 (m, 10H); 9,2 (s, 1H)
17	1,05 (s, 3H); 1,91 (s, 3H); 2,70 (d, 2H, J=7,6Hz); 2,96 (d, 2H, J=7,6Hz); 3,20 (d, 2H, J=5Hz); 4,24 (s, 1H); 6,25 (m, 10H); 9,2 (s, 1H)

TABLEAU 2

(Suite)

Exemple	$^1\text{H-RMN}, \delta, (\text{CDCl}_3)$
18	0,54 (m, 3H); 1,45 (m, 2H); 1,71 (s, 2H); 3,04 (m, 3H); 3,46 (dt, J=6,2Hz, J'=2,3Hz, 1H); 4,29 (s, 3H); 7,05-7,42 (m, 10H)
19	1,00 (s, 6H); 1,51 (s, 2H); 2,51 (t, J=6,1Hz, 1H); 3,26 (m, 2H); 4,54 (s, 1H); 7,10-7,55 (m, 10H)
20	0,63 (d, 3H, J=6Hz); 1,64 (s, 2H); 3,09 (m, 2H); 3,35 (m, 2H); 4,34 (s, 1H); 7,27 (m, 10H)
21	0,63 (d, 3H, J=6Hz); 1,64 (s, 2H); 3,09 (m, 2H); 3,35 (m, 2H); 4,34 (s, 1H); 7,27 (m, 10H)
22	0,64 (d, 3H, J=7Hz); 2,20 (q, 1H, J=7Hz); 2,63 (t, 1H, J=7Hz); 2,90 (quint., 1H, J=7Hz); 3,50 (t, 1H, J=7Hz); 4,20 (s, 1H); 7,20 (m, 10H)
23	0,64 (d, 3H, J=7Hz); 2,20 (q, 1H, J=7Hz); 2,63 (t, 1H, J=7Hz); 2,90 (quint., 1H, J=7Hz); 3,50 (t, 1H, J=7Hz); 4,20 (s, 1H); 7,20 (m, 10H)

Exemple 1 A.- Préparation du dichlorhydrate de 3-amino-3-méthylazétidine

5 On dissout 10 g (31 mmoles) de dichlorhydrate de 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine dans 120 ml de méthanol et on ajoute 2 g de $\text{Pd}(\text{OH})_2$ i.e. 20% en poids. On maintient pendant 12 heures avec de l'hydrogène sous pression (15 atm.), on filtre le catalyseur, on évapore le solvant, on élimine le diphénylméthane qui procède de la réaction et on lave avec du benzène et du tétrachlorure de carbone. On
10 recristallise le résidu résultant avec du méthanol et on obtient 3,85 g (78%) de dichlorhydrate de 3-amino-3-méthylazétidine de point de fusion $196-9^\circ \text{C}$.

Données spectroscopiques :

^1H -RMN, δ , ($\text{DMSO}-d_6$): 1,66 (s, 3H); 3,81 (d, 2H, $J = 10,5 \text{ Hz}$); 4,31 (d, 2H, $J = 10,5 \text{ Hz}$); 9,32 (é, 5H).

IR (BrK): 3300-2300, 1575, 1515, 1232 cm^{-1} .

15 La synthèse des exemples 2A à 16A s'effectue en suivant la méthode de l'exemple 1A. Les résultats correspondants aux points de fusion, à la spectroscopie infrarouge et à la résonance magnétique nucléaire de proton sont présentés dans les tableaux 3 et 4.

20

25

30

35

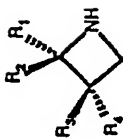
40

45

50

55

TABLEAU 3



Exem- ple	R ₁	R ₂	R ₃	R ₄	Isomère	Base Sel	P.f. (°C)	IR (KBr), cm ⁻¹
1A	H	H	-NH ₂	CH ₃	-	2HCl	196-199	3300-2300, 1575, 1515, 1232
2A	CH ₃	H	-NH ₂	H	trans	2HCl	165-168	3500-2100, 1561, 1451, 1365, 1043
4A	H	H	-CH ₂ N(Et)COCF ₃	CH ₃	-	HCl	120-123	2960, 1688, 1270, 1190, 1130
5A	H	H	-CH ₂ NHCOCF ₃	CH ₃	-	HCl	187-192	3327, 2939, 1729, 1209, 1186, 1157
6A	H	H	-CH ₂ NH ₂	CH ₃	-	2HCl	223-226	2980, 2940, 1580, 1500
8A	H	H	-N(CH ₃) ₂	CH ₃	-	2HCl	185-186	3120, 2870, 1458, 1190
9A	CH ₃	H	-NHCH ₃	H	trans	2HCl	(Huile)	2925, 1618, 1450, 1075
10A	CH ₃	H	-N(CH ₃) ₂	H	trans	2HCl	170-174	3300-2300, 1473, 1382, 1252
12A	CH ₃	H	-CH ₂ NHCOCF ₃	H	trans	HCl	130-132	3068, 1728, 1215, 1157
13A	CH ₃	H	-CH ₂ N(Et)COCF ₃	H	trans	HCl	180-182	2900, 1685, 1222, 1106
14A	H	CH ₃	-NH ₂	H	cis	2HCl	181-183	3300-2200, 1561, 1338, 1188, 1051
15A	CH ₃	H	-NH ₂	CH ₃	3-r-amino- -2-trans	2HCl	180-183	3300-2300, 1596, 1554, 1159
16A	H	H	-NHCOCF ₃	CH ₃	-	HCl	(Huile)	3600-2500, 1713, 1555, 1450, 1187
17A	CH ₃	H	-N(CH ₃)COCF ₃	H	trans	HCl	133-134	2900, 1715, 1270, 1215, 1110
17B	H	H	-N(CH ₃)COCF ₃	CH ₃	-	HCl	175-179	3480, 2900, 1686, 1153

TABLEAU 3

(Suite)

Exem- ple	R ₁	R ₂	R ₃	R ₄	Isomère	Base Sel	P.f. (°C)	IR (KBr), cm ⁻¹
18A	H	CH ₂ CH ₂	-NH ₂	H	cis	2HCl	(Huile)	3600-2500, 1600, 1462, 1325
19A	CH ₃	CH ₃	-NH ₂	H	-	2HCl	168-171	3431, 2968, 1581, 1543, 1512
20A	H	CH ₃	-NH ₂	H	2R, 3R	2HCl	180-184	3300-2200, 1561, 1340
21A	CH ₂	H	H	-NH ₂	2S, 3S	2HCl	181-186	3295-2200, 1561, 1340
22A	H	CH ₃	H	-NH ₂	2R, 3S	2HCl	164-166	3500-2100, 1561, 1451, 1365, 1043
23A	CH ₃	H	-NH ₂	H	2S, 3R	2HCl	163-165	3500-2100, 1561, 1451, 1365, 1043

TABLEAU 4

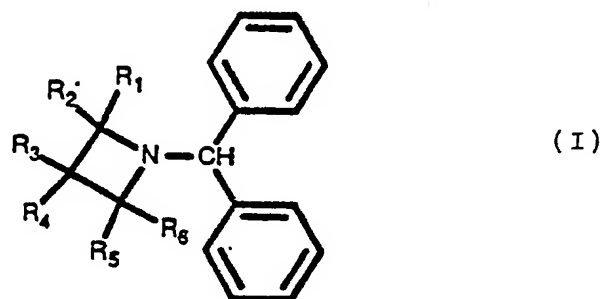
Exemple	$^1\text{H-RMN}, \delta, (\text{DMSO}-D_6)$
1A	1,66 (s,3H); 3,81 (d,2H,J=10,5Hz); 4,31 (d,2H,J=10,8Hz); 9,32 (s,5H)
2A	1,51 (d,3H,J=7Hz); 3,92 (m,3H); 4,60 (m,1H); 9,20 (s,5H)
4A	1,15 (t,3H); 1,25 (s,3H); 3,4 (q,2H); 3,57 (s,2H); 3,6 (d,2H,J=9Hz); 3,92 (d,2H,J=9Hz); 9,60 (s,2H)
5A	1,24 (s,3H); 3,38 (s,2H); 3,54 (m,2H); 3,83 (m,2H); 9,39 (s,1H); 9,78 (s,2H)
6A	1,35 (s,3H); 3,13 (s,2H); 3,58 (d,2H,J=11Hz); 3,91 (d,2H,J=11Hz); 8,77 (s,5H)
8A	1,58 (s,3H); 2,50 (s,6H); 3,65 (d,2H,J=8Hz); 4,34 (d,2H,J=8Hz); 9,95 (s,3H)
9A	1,6 (d,3H); 2,6 (s,3H); 3,5 (m,1H); 4,0 (m,2H); 4,8 (m,1H); 9,7 (s,2H); 10,2 (s,2H)
10A	1,51 (d,3H); 2,70 (s,6H); 4,04 (m,3H); 4,60 (m,1H); 9,95 (s,3H)
12A	1,00 (d,3H); 3,30 (m,6H); 9,40 (m,3H)
13A	1,12 (t,3H); 1,15 (d,3H); 3,41 (m,8H); 9,9 (s,1H); 10,1 (s,1H)
14A	1,59 (d,3H); 4,09 (m,3H); 4,59 (m,1H); 9,21 (s,5H)
15A	1,38 (d,3H); 1,53 (s,3H); 3,57 (d,1H,J=9,5Hz); 4,13 (d,1H,J=9,5Hz); 4,67 (m,1H); 9,21 (s,5H)
16A	1,47 (s,3H); 3,70 (m,4H); 9,45 (s,3H)
17A	1,48 (d,3H); 3,42 (s,3H); 4,0 (m,2H); 4,65 (m,2H); 9,51 (s,2H)
17B	1,60 (s,3H); 2,96 (s,3H); 3,70 (d,2H,J=11Hz); 4,19 (d,2H,J=11Hz); 9,56 (s,2H)

TABLEAU 4
(Suite)

Exemple	^1H -RMN, δ , (DMSO- D_6)
18A	0,92 (t, 3H); 2,07 (m, 2H); 3,42 (m, 1H); 4,15 (m, 3H); 9,26 (m, 5H)
19A	1,59 (q, 3H); 1,68 (m, 3H); 3,80-4,20 (m, 3H); 9,16 (m, 5H)
20A	1,59 (d, 3H); 4,09 (m, 3H); 4,59 (m, 1H); 9,21 (t, 5H)
21A	1,59 (d, 3H); 4,09 (m, 3H); 4,59 (m, 1H); 9,21 (t, 5H)
22A	1,51 (d, 3H, J=7Hz); 3,92 (m, 3H); 4,60 (m, 1H); 9,20 (t, 5H)
23A	1,51 (d, 3H, J=7Hz); 3,92 (m, 3H); 4,60 (m, 1H); 9,20 (t, 5H)

Revendications

1. Nouvelles azétidines caractérisées en ce qu'elles répondent à la formule générale (I)



dans laquelle

R₃ représente un radical amino, un radical alkylamino, un radical dialkylamino, un radical cycloalkylamino, un radical acylamino, un radical alkylacylamino, un radical aminométhyle, un radical alkylaminométhyle, un radical acylaminométhyle ou un radical alkylacylaminométhyle, dans lesquels chaque fragment acyle peut être substitué par un ou plusieurs atomes d'halogène, en particulier le fluor ;

R₁, R₂, R₄, R₅ et R₆ représentent un atome d'hydrogène ou un radical alkyle inférieur, avec la condition que au moins un d'eux représente un radical alkyle inférieur, ainsi que leurs sels.

2. Les composés répondant à la formule générale (I), selon la revendication 1, sélectionnés dans le groupe suivant :

- 3-amino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine ;
- trans -3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- 1-diphénylméthyl-3-éthylaminométhyl-3-méthylazétidine ;
- 1-diphénylméthyl-3-[N-(éthyl)-trifluoroacétylaminométhyl]-3-méthylazétidine ;
- 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-trifluoroacétylaminométhylazétidine ;
- 3-aminométhyl-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine ;
- 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-méthylaminoazétidine ;
- 3-diméthylamino-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine ;
- trans -1-diphénylméthyl-2-méthyl-3-méthylaminoazétidine ;
- trans -3-diméthylamino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- trans -3-aminométhyl-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- trans -1-diphénylméthyl-2-méthyl-3-trifluoroacétylaminométhylazétidine ;
- trans -1-diphénylméthyl-3-[N-(éthyl)-trifluoroacétylaminométhyl]-2-méthylazétidine ;
- cis -3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- r -3-amino-3, trans -2-diméthyl-1-diphénylméthylazétidine ;
- 1-diphénylméthyl-3-méthyl-3-trifluoroacétylaminoazétidine ;
- 3-acétylaminométhyl-1-diphénylméthyl-3-méthylazétidine ;
- cis -3-amino-1-diphénylméthyl-2-éthylazétidine ;
- 3-amino-2,2-diméthyl-1-diphénylméthylazétidine ;
- (2 R , 3 R)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- (2 S , 3 S)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- (2 R , 3 S)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine ;
- (2 S , 3 R)-3-amino-1-diphénylméthyl-2-méthylazétidine.

3. Procédé de préparation des composés de formule générale (I) selon l'une des revendications 1 et 2, caractérisé en ce que l'on effectue l'une des opérations suivantes :

* réaction de substitution d'un composé de formule générale (XII) dans laquelle Z représente un radical méthylsulfonyloxy ou p-toluènesulfonyloxy, avec de l'ammoniaque, une alkylamine, une dialkylamine ou une cycloalkylamine ;

* réduction d'un composé de formule générale (XII) dans laquelle Z représente un groupe cyano,

notamment à l'aide d'un hydrure métallique ;

* acylation d'un composé de formule générale (I) dans laquelle R_3 représente un radical amino, alkylamino ou aminométhyle avec un chlorure ou un anhydride d'acide carboxylique ;

5 * alkylation des composés de formule générale (I) dans laquelle R_3 représente un radical acylaminométhyle par réaction avec un halogénure d'alkyle ;

* hydrolyse des composés de formule générale (I) dans laquelle R_3 représente un radical alkylacylamino-méthyle, de préférence en milieu basique.

4. Procédé selon la revendication 3, caractérisé en ce que les composés de formule générale (XII) dans
10 lesquels Z représente un radical méthylsulfonyloxy ou un radical p-toluènesulfonyloxy, sont préparés par réaction des composés de formule générale (XI) avec du chlorure de l'acide méthansulfonique ou du chlorure de l'acide p-toluènesulfonique.

5. Procédé selon la revendication 3, caractérisé en ce que les composés de formule générale (XII) dans
15 lesquels Z représente un radical cyano, sont préparés par réaction des composés de formule générale (XI) dans lesquels Z représente un radical méthylsulfonyloxy ou un radical p-toluènesulfonyloxy avec du cyanure de sodium.

6. L'utilisation des composés de formule générale (I), selon les revendications 1 et 2, comme intermédiaire pour la préparation de composés pharmaceutiquement utiles.

7. L'utilisation des composés de formule générale (I), selon la revendication 6, comme intermédiaires pour
20 la préparation de dérivés de quinolones, naphtyridinones, pyridobenzoxazines, isothiazoloquinoléines, thia-zetoquinolones, benzoquinolizines, benzothiazoloquinolones, pyridobenzothiazines, benzoxazoloquinolones et époxyméthanthiazoloquinolones.

25

30

35

40

45

50

55



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numero de la demande

EP 90 40 1860

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)
Y	EP-A-0 153 163 (WARNER-LAMBERT CO.) * Pages 104-109, en particulier exemples T,V,X; revendications * & CHEMICAL ABSTRACTS, 10434013n (Cat. D) ----	1,6,7	C 07 D 205/04
Y	DE-A-3 627 246 (BAYER) * Revendications * ----	1	
Y	FR-A-2 150 816 (TEIKOKU HORMONE) * Revendications * ----	1,3-5	
A	EP-A-0 155 870 (SANOFI) * Revendications * & FR-A-2 560 194 * = CHEMICAL ABSTRACTS, 105-133737d (Cat. D) -----	1,3-5	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.5)
			C 07 D 205/00
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lien de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 05-10-1990	Examineur CHOULY J.
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant			

THIS PAGE BLANK (USPTO)